## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

11-119704

(43) Date of publication of application: 30.04.1999

(51)Int.CI.

G09F 9/37

(21)Application number: 09-279142

(71)Applicant : BROTHER IND LTD

(22)Date of filing:

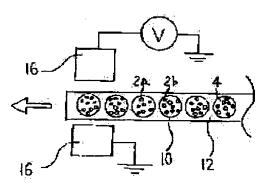
13.10.1997

(72)Inventor: IGAMI ATSUSHI

## (54) DISPLAY DEVICE

## (57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a display medium showing high image quality without irregularity in display and having fast responding speed by using a dispersion medium containing charged particles and a surfactant to prepare a dispersion system and incorporating a quaternary ammonium compd. into the charged particles. SOLUTION: A large number of microcapsules 10 in which two kinds of charged particles 2 (white charged particles 2a and black charged particles 2b) and an insulating liquid dispersion medium 4 are sealed are used for an image forming element of an image display device. At least one kind of charged particles 2 contains at least a quaternary ammonium compd. The charged particles with optimized colors and electrification characteristics are sealed with the insulating liquid dispersion medium 4 with addition of a surfactant in the microcapsules 10. In this method, when an image is to be displayed on a flexible medium, a flexible medium 12 with microcapsules 10 fixed is disposed between a pair of electrodes at least one of which consists of a transparent flexible electrode, and proper electric fields are applied on the necessary regions of the electrodes.



#### **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

15.04.2004

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平11-119704

(43)公開日 平成11年(1999)4月30日

(51) Int.Cl.6

G09F 9/37

識別記号 311 FΙ

G09F 9/37

311A

審査請求 未請求 請求項の数3 OL (全 7 頁)

(21)出願番号

特願平9-279142

(71)出願人 000005267

プラザー工業株式会社

愛知県名古屋市瑞穂区苗代町15番1号

(22)出願日

平成9年(1997)10月13日

(72) 発明者 伊神 淳

名古屋市瑞穂区苗代町15番1号 プラザー

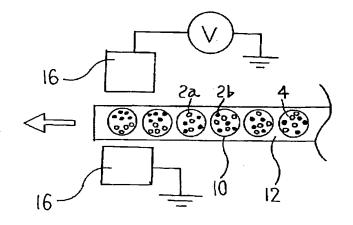
工業株式会社内

## (54) 【発明の名称】 表示装置

## (57)【要約】

【課題】 表示ムラのない高画質を得ることができると 共に、応答速度の速い表示媒体を得ることができる表示 装置を提供することである。

【解決手段】 プラスの泳動特性を示す白色帯電粒子2aは、少なくとも第4級アンモニウム化合物を含有している。また、帯電粒子2が分散している液体分散媒体4には界面活性剤が添加されている。



#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 分散媒体中で電界の印加に対して、電極間を移動する帯電粒子を封入した分散系内で、前記帯電粒子の分布状態を制御用電圧の作用下で変化させることにより、光学的反射特性に変化を与えて所要の表示動作を行わせるようにした表示装置に於いて、

1

前記分散系は、少なくとも1種類の帯電粒子と、界面活性剤とを含んだ分散媒体によって構成されており、

前記帯電粒子の少なくとも1種類には、少なくとも第4 級アンモニウム化合物が含有されていることを特徴とす 10 る表示装置。

【請求項2】 前記分散系がマイクロカプセルに内包されていることを特徴とする請求項1に記載の表示装置。

【請求項3】 前記マイクロカプセルを、可撓性を有する可撓性媒体に分散固定したことを特徴とする請求項2 に記載の表示装置。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、分散媒体中で電界の印加に対して、電極間を移動する帯電粒子を利用した 20 表示装置に関し、特に、制御用電界の印加により帯電粒子の移動方向を制御して画像形成可能な表示機構に関するものである。

#### [0002]

【従来の技術】従来、電界の印加により、粒子を電極間で移動させ、表示面への画像書き込みを行う画像表示装置は、特公昭52-28554号公報等に示されるように多数存在している。これらは液体分散媒体に粒子を分散させた分散系を、少なくとも一方が透明であって対向配置した一組の電極間に封入し、その電極間に電界を印30加して分散媒中の粒子を極性に応じて、透明電極板側に吸着または離反させるように制御することにより、所望の画像を表示させるよう構成されている。

【0003】一般に、分散系に使用される液体分散媒体には、脂肪族炭化水素、芳香族炭化水素、脂環式炭化水素、ハロゲン化炭化水素、各種エステル類、またはその他の種々の油等を単独、または適宜混合したものが使用される。また、粒子としては、周知のコロイド粒子、種々の有機・無機質顔料、染料、金属粉、ガラス、あるいは樹脂等の微粉末等が使用されている。

【0004】勿論、上述した方式には種々の不具合な点が存在し、これらを解決するために様々な研究がなされている。例えば、帯電粒子の凝集や偏りによる濃度ムラの防止として、粒子と液体分散媒で構成される分散系をマイクロカプセルに封入したり、形成画像のメモリ性を確保するために、マイクロカプセル中に2種類の粒子を封入すること等の試みがなされている。

#### [0005]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、上述したような対策が施されても、粒子が安定した帯電を保持 50

していなければ、満足のできる表示画質を得ることはできず、そのため、トナー等の乾式静電潜像現像剤に使用される帯電付与剤を、粒子に添加し、帯電の安定化を図ることが期待された。しかし、絶縁度を有する液体分散媒中では期待された効果を得られなかった。特に、粒子にプラスの帯電付与を行うことは極めて困難であり、帯電極性の異なる2種類の粒子で画像表示する場合、色と帯電性を満足させる粒子の組合せは非常に限られたものであった。また、不具合が発生しても有効な対策を施すことができない場合があった。

【0006】然るに、本発明は、上述した問題点を解決するためになされたものであり、表示ムラのない高画質を得ることができると共に、応答速度の速い表示媒体を得ることができる表示装置を提供することを目的としている。

## [0007]

【課題を解決するための手段】前記目的を達成するために、本発明の請求項1に記載の表示装置は、分散媒体中で電界の印加に対して、電極間を移動する帯電粒子を封入した分散系内で、前記帯電粒子の分布状態を制御用電圧の作用下で変化させることにより、光学的反射特性に変化を与えて所要の表示動作を行わせるようにしたものを対象として、特に、前記分散系は、少なくとも1種類の帯電粒子と、界面活性剤とを含んだ分散媒体によって構成されており、前記帯電粒子の少なくとも1種類には、少なくとも第4級アンモニウム化合物が含有されている。

【0008】従って、前記のように構成された表示装置によれば、前記第4級アンモニウム化合物を含む粒子は、界面活性剤を添加した分散媒中で、電界に対し非常に敏感にプラス泳動特性を示す。また、4級アンモニウム化合物はその反射色が白色であるため、帯電粒子を所望の色に着色することが可能である。

【0009】また、請求項2に記載の表示装置は、前記分散系がマイクロカプセルに内包されている。従って、前記分散系をマイクロカプセルに内包させることにより、帯電粒子の凝集による表示ムラを防止することが可能になる。

【0010】さらに、請求項3に記載の表示装置は 前 40 記マイクロカプセルが、可撓性を有する可撓性媒体に分 散固定されている。従って、前記可撓性媒体を所謂平面 電極等に用いて、可撓性の表示装置を容易に得ることが できる。

#### [0011]

【発明の実施の形態】以下に、本発明の表示装置を具体 化した実施の形態について図を参考にしながら説明す る。

【0012】本実施の形態では、図1に示されるように、2種類の帯電粒子2(白色帯電粒子2a及び黒色帯電粒子2b)と絶縁性液体分散媒体4とを封入した多数

のマイクロカプセル10を、画像表示装置の画像形成要 素に使用した場合について説明するが、これに限られる ことはなく、着色された分散媒体中において1種類のプ ラスに帯電した粒子が泳動する場合等、本発明の要旨を 逸脱しない範囲において同様に適用することができる。

【0013】本実施の形態の表示装置に使用される帯電 粒子2としては、周知のコロイド粒子、種々の有機・無 機質顔料、染料、金属粉、ガラス、あるいは樹脂等の粉 砕微粉末等が挙げられるが、所望の組成、色調、粒子径 を実現させることが可能なものであればいかなるもので 10 もよい。中でも、懸濁重合法、乳化重合法、溶液重合 法、分散重合法等により合成される重合粒子は、その製 造過程で様々な細工ができるため好都合である。

【0014】重合粒子の組成材料は、その出発モノマー にメチルアクリレート、エチルアクリレート、n-ブチル アクリレート、iso-ブチルアクリレート、2-エチルヘキ シルアクリレート、シクロヘキシルアクリレート、テト ラヒドロフルフリルアクリレート、メチルメタクリレー ト、エチルメタクリレート、n-ブチルメタクリレート、 iso-ブチルメタクリレート、2-エチルヘキシルメタクリ レート、ステアリルメタクリレート、ラウリルメタクリ レート、メチルビニルエーテル、エチルビニルエーテ ル、n-プロピルビニルエーテル、iso-ブチルビニルエー テル、n-ブチルビニルエーテル、スチレン、α-メチ ルスチレン、アクリロニトリル、メタクリロニトリル、 酢酸ビニル、塩化ビニル、塩化ビニリデン、フッ化ビニ ル、フッ化ビニリデン、エチレン、プロピレン、イソプ レン、クロロプレン、ブタジエン等を使用することがで きる。

【0015】さらに、前記モノマーには、カルボキシル 30 基、水酸基、メチロール基、アミノ基、酸アミド基、グ リシジル基等の官能基を有するモノマーが混合されるよ うにしてもよい。カルボキシル基を有するものは、アク リル酸、メタクリル酸、イタコン酸等、水酸基を有する ものは、β-ハイドロキシエチルアクリレート、β-ハイ ドロキシエチルメタクリレート、β-ハイドロキシプロ ビルアクリレート、β-ハイドロキシプロピルメタアク リレート、アリルアルコール等、メチロール基を有する ものはN-メチロールアクリルアミド、N-メチロールメタ クリルアミド等、アミノ基を有するものはジメチルアミ ノエチルアクリレート、ジメチルアミノエチルメタクリ レート等、酸アミド基を有するものは、アクリルアミ ド、メタクリルアミド等、グリシジル基を有するもの は、グリシジルアクリレートグリシジルメタクリレー ト、グリシジルアリルエーテル等が例示される。また、 これらのモノマーを単体または複数のモノマーを混合し て使用することが可能である。

【0016】重合粒子の着色材料には、各種染料を挙げ ることができる。

ンモニウム化合物、アゾ系化合物等の帯電付与剤を挙げ ることができる。

【0018】プラス帯電を付与する場合は、第4級アン モニウム化合物が好都合である。第4級アンモニウム化 合物は、図2に示されるように、4個のアルキル基また はアリール基が窒素原子に結合して生じる陽性のアンモ ニウム基を含む構造を有している。このアルキル基、ま たはアリール基の構造を変化させることにより、第4級 アンモニウム化合物に樹脂的な性質を付与したり、逆 に、無機物質的な性質を付与することができる。

【0019】重合粒子に於いて、これら着色、帯電付与 は、重合粒子を適当な溶媒中に浸すことにより膨潤さ せ、着色剤、帯電付与剤を粒子内に取り込ませ、取り込 み後、溶媒を希釈することにより、重合粒子内に着色剤 と帯電付与剤を確実に固着させることが可能である。こ のため、重合粒子では、所望の着色と着色剤に影響され ない帯電性を確保し、粒子径を均一に揃えることが可能 である。本実施の形態の場合、白色帯電粒子2 a には、 プラスの帯電特性が与えられ、また、黒色帯電粒子2b 20 には、マイナスの帯電特性が与えられる。

【0020】色及び帯電特性を最適化された帯電粒子2 は界面活性剤の添加された絶縁性液体分散媒4と共に、 マイクロカプセル10に封入される。

【0021】界面活性剤は、パラフィン、オレフィン、 アルキルベンゼン等の疎水基に対して結合している水酸 基の種類により、アニオン系界面活性剤、カチオン系界 面活性剤、両性界面活性剤、非イオン系界面活性剤が挙 げられる。

【0022】アニオン系界面活性剤には、親水基がカル ボン酸塩、硫酸エステル塩、スルホン酸塩、リン酸エス テル塩等で構成されているものが挙げられる。

【0023】カチオン系界面活性剤には、水酸基が第一 級アミン塩、第二級アミン塩、第三級アミン塩、第四級 アンモニウム塩等で構成されたものが挙げられる。

【0024】両性界面活性剤には、アミノ酸型両性界面 活性剤、ベタイン型両性界面活性剤等がある。

【0025】また、非イオン系界面活性剤には、親水基 原料にグリセリン等、多価アルコールや、エチレンオキ サイド等、ポリエチレングリコール化合物を使用し、疎 水基原料に多価アルコール、アルキルフェノール、脂肪 酸、油脂等を使用し合成されたものが挙げられる。

【0026】本発明では、これら多数存在する界面活性 剤の、どれを使用してもよい。ただし、その添加量は界 面活性剤の種類、構造により異なるが、絶縁性液体分散 媒体4の絶縁度を極度に低下させない範囲に於いて添加 することが望ましい。

【0027】マイクロカプセル化の手段としては、既に 当業界において公知の技術となっている方法で作製する ことが可能である。例えば、米国特許第2800457 【0017】また、重合粒子の帯電制御には、第4級ア 50 号及び同第2800458号各明細書に示されるような 5

水溶液からの相分離法、特公昭38-19574号、同昭42-446号、同昭42-771号各公報に示されるような界面重合法、特公昭36-9168号、特開昭51-9079号各公報に示されるモノマーの重合によるインサイチュ(in-situ)法、英国特許第952807号、同第965074号各明細書に示される融解分散冷却法等があるが、これに限定されるものではない

【0028】マイクロカプセル10の外壁部の形成材料としては、前記カプセル製造方法によって外壁部が作製 10 可能であれば、無機物質でも有機物質でもよいが、光を十分に透過させるような材質が好ましい。具体例としては、ゼラチン、アラビアゴム、デンプン、アルギン酸ソーダ、ポリビニルアルコール、ポリエチレン、ポリアミド、ポリエステル、ポリウレタン、ポリコリア、ポリウレタン、ポリスチレン、ニトロセルロース、エチルセルロース、メチルセルロース、メラミンーホルムアルデヒド樹脂、尿素一ホルムアルデヒド樹脂等、及びこれらの共重合物等が挙げられる。

【0029】マイクロカプセル10は、少なくとも片面 20

が透明電極で構成されている一対の電極間に配置し、電極間に制御電界を印加し、画像表示してもよいのであるが、紙等の可撓性を有する媒体に分散させ固定してもよい。可撓性を有する媒体への画像表示は、図5に示されるように、マイクロカプセル10を固定した可撓性媒体12を少なくとも片面が透明な可撓性電極14で構成されている一対の電極間に配置し、各部に適当な電界を印加することによって画像表示してもよく、また、図6に示されるように固定された一対の電極16間に、マイクロカプセル10を固定した可撓性媒体12を通過させ、その通過度合いに伴い、電極16から必要に応じた電界

[0030]

を印加して画像表示させてもよい。

【実施例】以下に、本実施の形態の表示機構について、 実験により得られた結果の一部を、実施例及び比較例と して例に挙げて説明する。

【0031】実施例、比較例に使用される帯電粒子、液体分散媒体を下記表1に示す。

[0032]

【表1】

		プラス粒子			マイナス粒子			液体分散媒		
	177-	<b>特電付与剤</b>	<b>潜</b> 色剂	モノマー	带電付与剤	着色剤	植類	界面活性剤 添加量 wt%	然加嚴	vt%
学権図1	スチレン	CCA.1	米添加	スチレン	未務力	1 t 0 7 S-200	Isopar G	TLMAC30	0.01	0.01 (wt%)
		(E 3)				(日本化薬)	(EXXON)	(ライオン)	_	
安施例2	スチレン	CCA.1	未添加	スチレン	未添加	h t u > S-200 Isopar G	Isopar G	IOW. WOI	0.01	0.01 (wt%)
		(83)				(日本化薬)	(EXXON)	(1707.19)	1	
実施例3	スチレン	CCA.1	米添加	スチレン	未務加	# # U > S-200	Isopar G	71-1 106	0.01	(wt%)
		(83)				(日本化薬)	(EXXON)	(東邦化学)	_	
彩版例4	スチレン	CCA.2	未添加	スチレン	未核力	h t u > S-200 Isopar G	Isopar G	TLMAC30	0.01	0.01 (wt%)
		(84)				(日本化業)	(EXXON)	(ライオン)	_	
比較例1	スチレン	CCA.1	米额加	スイチス	米帝古	htu>S-200 Isopar G	Isopar G	未敬旨		
		(医)				(日本化薬)	(EXXON)		-	
五数例2	スチレン	N-04	未添加	<b>イイチ</b> と	未添加	米帝台	Isopar G	TLMAC30	0.01	0.01 (wt%)
		(オリエントイ化学)		-			(EXXON)	(ライオン)	$\dashv$	
比較倒3	スチレン	CCA.1	米帝哲	スチレン	未然加	# # # 2 S-200 Isopar G	Isopar G	TLMAC30	1 (wt%)	<b>%</b>
		( <b>8</b> 3)				(口本化薬)	(EXXON)	(ライオン)	4	

【0033】各帯電粒子は表1に示されるモノマーで重合された重合粒子中に、帯電付与剤、着色剤の一方、または両方が添加されたものである。表中における添加量は、液体分散媒体中における界面活性の重量百分率である。

【0034】(実施例1)表1の実施例1に示される組合せに基づいて実験を行った。

【0035】この液体分散媒体中で各々の粒子の泳動特 50

性を調べたところ、電界に対して白色帯電粒子はプラス の帯電特性を、黒色帯電粒子はマイナスの帯電特性をそ れぞれ鋭敏に示した。

【0036】これら分散系を、カプセル壁材がゼラチンで構成されたマイクロカプセルに封入して、そのマイクロカプセルを透明電極間に配置し、電界に対する応答性を観察した。

【0037】表示画像は印加電界の変化にすばやく対応

し、また、表示ムラのない良好な画像を得ることができ

【0038】(実施例2)表1の実施例2に示される組 合せに基づいて実験を行った。

【0039】この液体分散媒体中で各々の粒子の泳動特 性を調べたところ、電界に対して白色帯電粒子はプラス の帯電特性を、黒色帯電粒子はマイナスの帯電特性をそ れぞれ鋭敏に示した。

【0040】これら分散系をカプセル壁材がゼラチンで 構成されたマイクロカプセルに封入して、このマイクロ 10 カプセルを透明電極間に配置し、電界に対する応答性を 観察した。

【0041】表示画像は印加電界の変化にすばやく対応 し、また、表示ムラのない良好な画像を得ることができ た。界面活性剤の種類がアニオン系のものであっても有 効に作用することがわかる。

【0042】(実施例3)表1の実施例3に示される組 合せに基づいて実験を行った。

【0043】この液体分散媒体中で各々の粒子の泳動特 性を調べたところ、電界に対して白色帯電粒子はプラス 20 の帯電特性を、黒色帯電粒子はマイナスの帯電特性をそ れぞれ鋭敏に示した。

【0044】これら分散系をカプセル壁材がゼラチンで 構成されたマイクロカプセルに封入して、このマイクロ カプセルを透明電極間に配置し、電界に対する応答性を 観察した。

【0045】表示画像は印加電界の変化にすばやく対応 し、また、表示ムラのない良好な画像を得ることができ た。界面活性剤の種類が非イオン系であっても有効に作 用することがわかる。

【0046】 (実施例4) 表1の実施例4に示される組 合せに基づいて実験を行った。

【0047】この液体分散媒体中で各々の粒子の泳動特 性を調べたところ、電界に対して白色帯電粒子はプラス の帯電特性を、黒色帯電粒子はマイナスの帯電特性をそ れぞれ鋭敏に示した。

【0048】これら分散系をカプセル壁材がゼラチンで 構成されたマイクロカプセルに封入して、このマイクロ カプセルを透明電極間に配置し、電界に対する応答性を 観察した。

【0049】表示画像は印加電界の変化にすばやく対応 し、また、表示ムラのない良好な画像を得ることができ た。第4級アンモニウム化合物のアルキル基、またはア リール基の形が変化しても、プラスの特性を示すことを 表している。

【0050】次に、本実施の比較例について示す。

【0051】 (比較例1) プラス帯電粒子には、図3に 示される第4級アンモニウム化合物を含有した白色スチ レン粒子を使用した。

【0052】マイナス帯電粒子には、分散染料カヤロン 50 カプセルの断面図である。

ポリエステルS-200 (日本化薬社製) で黒色に着色した スチレン粒子を使用した。

10

【0053】液体分散媒体は、界面活性剤を添加してな いIsopar G (EXXON社製) のみを使用した。

【0054】この液体分散媒体中で各々の粒子の泳動特 性を調べたところ、プラス粒子は電界に対してほとんど 反応せず、泳動しなかった。

【0055】界面活性剤を添加していないことが、原因 であると思われる。

【0056】(比較例2)表1の比較例1に示される組 合せに基づいて実験を行った。

【0057】この液体分散媒体中で各々の帯電粒子の泳 動特性を調べたところ、黒色帯電粒子は電界に対して一 定の帯電特性を示さず、プラスとマイナスの帯電粒子が 混在したように電界に反応した。

【0058】(比較例3)表1の比較例2に示される組 合せに基づいて実験を行った。

【0059】この液体分散媒体中で各々の帯電粒子の泳 動特性を調べたところ、白色帯電粒子、黒色帯電粒子共 に、電界に対して無秩序な泳動反応を示した。

【0060】界面活性剤の添加量が多すぎるため、粒子 がproceedings of the SID, Vol. 23, 4 P. 249(198 2), proceedings of the SID, Vol. 18 P. 289(197 7)に示されるような、所謂、「誘電モータ」の状態にな ってしまったのではないかと思われる。

#### [0061]

40

【発明の効果】以上詳述したように、本発明の請求項1 に記載の表示装置によれば、特に、分散系が、少なくと も1種類の帯電粒子と、界面活性剤とを含んだ分散媒体 によって構成されており、また、前記帯電粒子の少なく とも1種類には、少なくとも第4級アンモニウム化合物 が含有されているので、表示ムラのない高画質、かつ、 応答速度の鋭敏な表示媒体を得ることができる。また、 制御電界を加えられていない状態でも画像のメモリ効果 を有する表示装置を得ることができ、さらに、極めて簡 単な製造方法によって製造できるため、本表示装置を安 価に供給することができる。

【0062】また、請求項2に記載の表示装置によれ ば、前記分散系がマイクロカプセルに内包されているの で、前記分散系をマイクロカプセルに内包させることに より、帯電粒子の凝集による表示ムラを確実に防止する ことができる。

【0063】さらに、請求項3に記載の表示装置によれ ば、前記マイクロカプセルを、可撓性を有する可撓性媒 体に分散固定したので、前記可撓性媒体を所謂平面電極 等に用いて、可撓性の表示装置を容易に得ることができ

#### 【図面の簡単な説明】

【図1】2種類の帯電粒子が均一分散しているマイクロ

12

【図2】第4級アンモニウム化合物の一般的な形を示す 構造式である。

11

【図3】本実施の形態に使用される第4級アンモニウム 化合物の構造式である。

【図4】本実施の形態に使用される第4級アンモニウム 化合物の構造式である。

【図5】帯電粒子を内包したマイクロカプセルを、可撓性電極を具備した可撓性媒体に固定した様子を示す断面図である。

[図1]

\*【図6】帯電粒子を内包したマイクロカプセルを、可撓性媒体に固定させ、制御電極間を移動させることにより、可撓性媒体上に画像形成していく様子を示した図である。

## 【符号の説明】

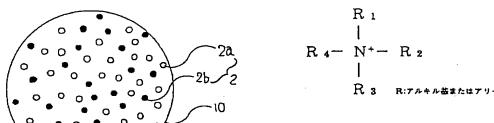
2 a 白色帯電粒子

2 b 黑色帯電粒子

4 液体分散媒体

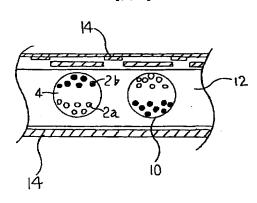
10 マイクロカプセル

【図2】



[図3]

【図5】



## 【図4】

 $-\{CH_{2}-CH(C_{6}H_{5})\}_{a}-\\-\{CH_{2}-CH(COOC_{4}H_{9})\}_{b}-\\-\{CH_{2}-C(CH_{3})COOC_{2}H_{4}N^{+}CH_{3}(C_{2}H_{5})_{2}\}_{c}\\CH_{3}(C_{6}H_{4})SO_{3}$ 

[図6]

